# Document made available under the Patent Cooperation Treaty (PCT)

International application number: PCT/JP05/005103

International filing date: 22 March 2005 (22.03.2005)

Document type: Certified copy of priority document

Document details: Country/Office: JP

Number: 2004-092961

Filing date: 26 March 2004 (26.03.2004)

Date of receipt at the International Bureau: 28 April 2005 (28.04.2005)

Remark: Priority document submitted or transmitted to the International Bureau in

compliance with Rule 17.1(a) or (b)



# 日本国特許庁 JAPAN PATENT OFFICE

別紙添付の書類に記載されている事項は下記の出願書類に記載されている事項と同一であることを証明する。

This is to certify that the annexed is a true copy of the following application as filed with this Office.

出願年月日 Date of Application:

2004年 3月26日

出 願 番 号

 Application Number:
 特願2004-092961

パリ条約による外国への出願 に用いる優先権の主張の基礎 となる出願の国コードと出願 ※号

番号
The country code and number of your priority application, to be used for filing abroad

under the Paris Convention, is

JP2004-092961

出 願 人

Applicant(s):

シャープ株式会社

田部 勢津久

川上 養一

藤田 静雄

船戸 充

2005年 4月13日

特許庁長官 Commissioner, Japan Patent Office





【書類名】 特許願 【整理番号】 1040624 平成16年 3月26日 【提出日】 【あて先】 特許庁長官殿 【国際特許分類】 H01S 5/343【発明者】 【住所又は居所】 大阪府大阪市阿倍野区長池町22番22号 シャープ株式会社内 【氏名】 齊藤 肇 【発明者】 【住所又は居所】 大阪府大阪市阿倍野区長池町22番22号 シャープ株式会社内 【氏名】 種谷 元隆 【発明者】 【住所又は居所】 大阪府大阪市阿倍野区長池町22番22号 シャープ株式会社内 【氏名】 湯浅 貴之 【発明者】 【住所又は居所】 大阪府大阪市阿倍野区長池町22番22号 シャープ株式会社内 【氏名】 両輪 達也 【発明者】 【住所又は居所】 京都府京都市北区紫野雲林院町83 パークシティ北大路227 【氏名】 田部 勢津久 【発明者】 【住所又は居所】 滋賀県草津市下笠町655-6 【氏名】 川上 養一 【発明者】 京都府相楽郡精華町桜が丘4-7-21 【住所又は居所】 【氏名】 藤田 静雄 【発明者】 【住所又は居所】 京都府京都市西京区桂坤町48-3 【氏名】 船戸 充 【特許出願人】 【識別番号】 000005049 【住所又は居所】 大阪府大阪市阿倍野区長池町22番22号 【氏名又は名称】 シャープ株式会社 【特許出願人】 【住所又は居所】 京都府京都市北区紫野雲林院町83 バークシティ北大路227 【氏名又は名称】 田部 勢津久 【特許出願人】 【識別番号】 502285309 【住所又は居所】 滋賀県草津市下笠町665-6 【氏名又は名称】 川上 養一 【特許出願人】 【識別番号】 502284298 【住所又は居所】 京都府相楽郡精華町桜が丘4-7-21 【氏名又は名称】 藤田 静雄 【特許出願人】 【識別番号】 303008600 【住所又は居所】 京都府京都市西京区桂坤町48-3

【氏名又は名称】

船戸 充

【代理人】		
【識別番号】	1 0 0 0 6 4 7 4 6	
【弁理士】	• • • • • • • • • • • • • • • • • • • •	
【氏名又は名称】	深見 久郎	
【選任した代理人】		
【識別番号】	100085132	
【弁理士】		
【氏名又は名称】	森田 俊雄	
【選任した代理人】		
【識別番号】	1 0 0 0 8 3 7 0 3	
【弁理士】		
【氏名又は名称】	仲村 義平	
【選任した代理人】		
	100096781	
【弁理士】		
【氏名又は名称】	堀井 豊	
【選任した代理人】		
<del>-</del>	1 0 0 0 9 8 3 1 6	
【弁理士】	W7 FG 6 5%	
【氏名又は名称】	野田 久登	
【選任した代理人】	1.0.0.1.0.0.1.0.0	
【識別番号】 【弁理士】	1 0 0 1 0 9 1 6 2	
【升理工】 【氏名又は名称】	<b>通                                    </b>	
【手数料の表示】	但并 内11	
【予納台帳番号】	008603	
【納付金額】	21,000円	
【提出物件の目録】	21, VVVI <b>J</b>	
【物件名】	特許請求の範囲	1
【物件名】	明細書	1
【物件名】	図面	
【物件名】	要約書	
- · · · · · -	· ·	

## 【書類名】特許請求の範囲

#### 【請求項1】

青紫色発光を呈する半導体励起光源と、前記青紫色発光の吸収体としてSmを含む固体材料発光体とを備える発光装置。

## 【請求項2】

前記青紫色発光は、ピーク波長を398~412nmに有する請求項1に記載の発光装置。

#### 【請求項3】

前記青紫色発光を呈する半導体励起光源は、InGaN半導体を活性層とする半導体レーザ素子である、請求項2に記載の発光装置。

## 【請求項4】

前記固体材料発光体は、カチオンとしてSc、Yまたは典型元素を含み、かつ、アニオンとしてN、OおよびSのうち少なくとも1つを含む請求項1に記載の発光装置。

## 【請求項5】

前記固体材料発光体は、アニオンとしてNおよびOをともに含む、請求項4に記載の発光装置。

#### 【請求項6】

前記固体材料発光体は、Ga、InおよびAlの窒化物のうち少なくともlつを含む請求項4に記載の発光装置。

#### 【請求項7】

前記固体材料発光体は、Y、Si、AlおよびZnの酸化物のうち少なくともlつを含む請求項4に記載の発光装置。

## 【請求項8】

前記固体材料発光体は、ピーク波長を600~670nmに有する赤色蛍光体と、ピーク波長を500~550nmに有する緑色蛍光体と、ピーク波長を450~480nmに有する青色蛍光体とを含む請求項1に記載の発光装置。

## 【請求項9】

前記赤色蛍光体、前記緑色蛍光体および前記青色蛍光体は、希土類元素を含んでなる請求項8に記載の発光装置。

#### 【請求項10】

前記赤色蛍光体はSmおよびEuの少なくともいずれかを含む請求項8に記載の発光装置。

【書類名】明細書

【発明の名称】発光装置

【技術分野】

 $[0\ 0\ 0\ 1\ ]$ 

本発明は、発光装置に関し、特に照明用途に用いられる可視光あるいは白色光を呈する発光装置に関する。

## 【背景技術】

[00002]

従来より、可視光発光装置として固体励起光源により蛍光体を励起して可視多色発光や白色発光を得る試みがなされている。たとえば、特許文献1には、GaN系半導体を用いたブロードエリアレーザを励起光源とし、蛍光体として希土類元素で付活されたYAG(イットリウム・アルミニウム・ガーネット)を用いて可視あるいは白色発光を得る発光装置が開示されている。ここで、GaN系半導体とは、III族元素であるGa、A1、Inの窒化物およびこれらの混晶を含む半導体を指す。

【特許文献 1 】 特開 2 0 0 2 - 9 4 0 2 号公報

【発明の開示】

【発明が解決しようとする課題】

[0003]

発光材料として希土類元素で付活させた蛍光体(希土類付活蛍光体)は、発光効率と色純度に優れる利点を有するが、希土類元素の多くは主吸収帯が380nm以短の紫外領域にあるため、このような蛍光体を効率的に励起するためには紫外光励起光源が必要となる。しかしながら励起光が紫外光を含むと、発光材料の分散媒質として通常使用される汎用的な樹脂(たとえば、エポキシ、アクリル樹脂など)が紫外線によって劣化しやすいため、これを用いた発光装置の信頼性が低下するという不具合があり、励起光源として紫外光を用いるのは望ましくない。

 $[0\ 0\ 0\ 4\ ]$ 

一方、GaN系半導体発光素子は、小型・長寿命な固体励起光源として近年盛んに利用されている。しかしながら、GaN系半導体発光素子は380~450nmの青紫色発光の外部量子効率が高く、特にほぼ405nmに外部量子効率の最大値を有している。このため、上記の希土類元素付活蛍光体の励起光源としては励起効率が著しく低い。

[0005]

GaN系半導体を380nm以短の紫外領域で発光させるには、発光層をAlGaNで構成してワイドギャップ化する手法が考えられるが、AlGaN発光層は発光効率が低く、また結晶成長が難しいため欠陥を多く含み、信頼性に乏しい。

[0006]

上記のように、希土類付活蛍光体をGaN系半導体発光素子で励起して用いる発光装置は、発光効率と信頼性の点で問題を有していた。

 $[0\ 0\ 0\ 7]$ 

本発明は、上記課題を解決するためになされたものであって、その目的とするところは 、高効率、長寿命で演色性に優れた発光装置を提供することである。

【課題を解決するための手段】

[0008]

本発明の発光装置は、青紫色発光を呈する半導体励起光源と、前記青紫色発光の吸収体としてサマリウム(Sm)を含む固体材料発光体とを備えることを特徴とする。

 $[0\ 0\ 0\ 9\ ]$ 

ここにおいて、前記青紫色発光は、ピーク波長を398~412nmに有することが好ましい。

 $[0\ 0\ 1\ 0\ ]$ 

本発明の発光装置における前記青紫色発光を呈する半導体励起光源は、InGaN半導体を活性層とする半導体レーザ素子であるのが好ましい。

## $[0\ 0\ 1\ 1]$

また本発明の発光装置における前記固体材料発光体は、カチオンとしてSc、Yまたは典型元素を含み、かつ、アニオンとしてN、OおよびSのうち少なくとも1つを含むのが好ましい。中でも、(1)アニオンとしてNおよびOをともに含むものであるか、(2)Ga、InおよびAIの窒化物のうち少なくとも<math>1つを含むものであるか、または、(3) Y、Si、AIおよびZnの酸化物のうち少なくとも1つを含むものであるのがより好ましい。

#### $[0\ 0\ 1\ 2\ ]$

本発明の発光装置における固体材料発光体は、ピーク波長を $600\sim670$  n m に有する赤色蛍光体と、ピーク波長を $500\sim550$  n m に有する緑色蛍光体と、ピーク波長を $450\sim480$  n m に有する青色蛍光体とを含むものであるのが好ましい。

#### $[0\ 0\ 1\ 3]$

また、固体材料発光体における前記赤色蛍光体、前記緑色蛍光体および前記青色蛍光体は、希土類元素を含んでなるのがより好ましい。

#### $[0\ 0\ 1\ 4\ ]$

さらに、固体材料発光体における赤色蛍光体は、SmおよびEuの少なくともいずれかを含むのが特に好ましい。

## 【発明の効果】

#### [0015]

本発明の発光装置は、青紫色発光を呈する半導体励起光源と、この半導体励起光源によって励起される固体材料発光体とを基本的に備え、当該固体材料発光体が、発光吸収体としてSmを含んでいる。Smは、405nm付近に光吸収のピークを有するため、青紫色励起光を高い効率で吸収する。よって、このような半導体励起光源と固体材料発光体とを備えることで、発光体を高効率に励起する発光装置を実現することができる。このような本発明の発光装置によれば、従来と比較して格段に高効率、長寿命であり、演色性に優れた発光装置を提供することができる。

## $[0\ 0\ 1\ 6\ ]$

本発明の発光装置において、前記青紫色発光がピーク波長を $398\sim412$ nmに有することにより、発光ピーク波長がSmの吸収ピーク波長とほぼ重なるため、Smが励起光を効率よく吸収することができる。

#### $[0\ 0\ 1\ 7\ ]$

本発明の発光装置において、前記青紫色発光を呈する半導体励起光源がInGaN半導体を発光層とする半導体発光素子であれば、発光スペクトルがSmの吸収ピークスペクトルとほぼ一致し、さらに発光素子として高い外部量子効率を有し、外部量子効率の最大値を405nmに有するため、最も少ない電力で最大の発光効率を得ることができる。また、発光素子が半導体レーザ素子であれば、発振のスペクトル線幅が狭いため、Smの吸収ピークを効率的に励起することができる。

#### [0018]

本発明の発光装置において、前記固体材料発光体がカチオンとしてSc、Yまたは典型元素を含み、かつ、アニオンとしてN、OおよびSのうち少なくとも1つを含むことにより、Smの吸収効率および発光体の発光効率を高くすることができる。

#### $[0\ 0\ 1\ 9]$

前記固体材料発光体がアニオンとしてNおよびOを共に含む場合には、窒化物ホスト材料が有する化学的安定性、低損失性と、酸化物ホスト材料が有する生産性とを兼ね備えることができ、発光効率とコスト性に優れた発光装置を実現することができる。

#### [0020]

また前記固体材料発光体がGa、In およびAl の窒化物のうち少なくともl つを含む場合には、Smの吸収効率および発光効率をさらに向上させることができる。また、窒化物は化学的に安定であるため、信頼性に優れた発光装置を実現することができる。

#### [0021]

さらに前記固体材料発光体がY、Si、AlおよびZnの酸化物のうち少なくともlつを含む場合には、Smの吸収効率および発光効率を向上させることができる。特に、後述するようにSmを赤色蛍光体としても用いる場合には、赤色純度の高い650n mピークを主波長とすることができ、白色発光における色温度を向上させて優れた演色性を得ることができる。

## [0022]

本発明の発光装置においては、好ましくは、前記固体材料発光体が、ピーク波長を $600\sim670$  n mに有する赤色蛍光体と、ピーク波長を $500\sim550$  n mに有する緑色蛍光体と、ピーク波長を $450\sim480$  n mに有する青色蛍光体とを含む。これによって、色温度の高い白色発光を得ることができ、結果として演色性に優れた照明装置を製造することができる。

## [0023]

また前記赤色蛍光体、前記緑色蛍光体および前記青色蛍光体が希土類元素を含んでなることにより、白色発光を構成する三原色(R,G,B)を簡便に得ることができる利点がある。

## [0024]

さらに、前記赤色蛍光体がSmおよびEuの少なくともいずれかを含んでいる場合には、色純度が高く発光効率の高い赤色発光を得ることができる。特に白色発光を得る場合、赤色発光は青紫色発光に比べ発光効率が劣るので、赤色蛍光体をSmおよびEuを含んで構成することにより、白色発光の効率を向上させることができる。

#### 【発明を実施するための最良の形態】

## [0025]

図1は、本発明の好ましい第一の例の発光装置100を簡略化して示す構造断面図であ る。また図2は、本発明の発光装置において吸収体として付活されたSmの励起スペクト ルおよび発光スペクトルを示す図である。本発明の発光装置100は、青紫色発光を呈す る半導体励起光源(以下、単に「青紫色発光素子」と呼称する。)102と、前記青紫色 発光を吸収し励起される発光吸収体としてサマリウム(Sm)103を含む固体材料発光 体(以下、単に「発光体」と呼称する。)105とを基本的に備える。サマリウム発光吸 収体103はサマリウム原子である必要はなく、適当なホスト材料に付活させた粒子の状 態であってよい。図2に示すように、Smは405nm付近に吸収ピークを有している。 そして本発明の発光装置においては、このようなSmを含む発光体を励起させる光源とし て、青紫色発光素子を用いる。青紫色発光素子が呈する青紫色発光は、発光体におけるS mに吸収され、この吸収された光エネルギは、Smの内殻遷移によって放射されるので、 損失は非常に少ない。このような構成を備える本発明の発光装置によれば、従来と比較し て格段に高効率、長寿命であり、演色性に優れた発光装置を提供することができる。また 本発明の発光装置1においては、発光体105がSm以外の発光材料(たとえば、La、 Ce、Pr、Nd、Eu、Gd、Tb、Dy、Ho、Er、Tm、Yb、Luなどの希土 類元素およびMn、Cr、V、Tiなどの遷移元素から選ばれる少なくともいずれか)を 含み、Smからも当該発光材料に吸収エネルギを遷移させて発光を得るようにしてもよい 。この場合においても、Smの青紫色吸収率が高いため、従来に比べて高い発光効率を得 ることもできる。

## [0026]

前記発光体におけるSmの付活濃度は、特に制限されるものではないが、 $0.01\sim10mo1\%$ であるのが好ましく、 $0.1\sim5mo1\%$ であるのがより好ましい。Smの含有量が0.01mo1%未満であると、青紫色励起光を十分吸収できない傾向にあるためであり、また、Smの含有量が10mo1%を越えると、光吸収と発光がSm原子間で相互に影響し合い、発光効率が低下する傾向にあるためである。なお、後述するようにSmを赤色蛍光体としても使用する場合には、さらに $1\sim10mo1\%$ の範囲で上記範囲よりも多くSmを含んでなるのが好ましい。かかる範囲内の付活濃度を有するSmを含む発光装置は、たとえば酸化サマリウム、塩化サマリウム、硝酸サマリウムなどのSm化合物を

かかる濃度範囲で添加し焼成した発光体材料105の微粒子を、ガラスや樹脂などの支持体に均一分散させることで実現することができる。あるいは、Sm化合物をかかる濃度範囲で添加した発光体105材料の粉末を焼結してターゲットを作製し、レーザアブレーション法やスパッタ法など公知の薄膜形成手法により薄膜化してもよい。

## [0027]

本発明において光源として用いる青紫色発光素子は、Smの吸収ピークスペクトルに発光ピークを有することが好ましい。これにより、青紫色発光素子の発光ピーク波長がSmの吸収ピーク波長とほぼ重なるため、発光体においてSmが励起光を効率よく吸収できるようになる。具体的には、本発明における青紫色発光は、ピーク波長を398~412nmに有することが好ましい。ピーク波長がこの範囲から外れると、励起光の大部分がSmに吸収されなくなるため、発光効率が低下する虞がある。

#### [0028]

前記範囲内のピーク波長を実現できる青紫色発光素子としては、窒化物であるGaN系半導体、酸化物であるZnO系半導体、あるいはII-IV族化合物半導体であるZnSSe Se 系半導体などを発光層として用いることができる。GaN系半導体発光素子は、具体的にはGaN、AIN、InN、GaInN、AIInN、AIGaN、AIGaInN であるが、III族元素にBが含まれていてもよく、N以外のV族元素(P、As、Sb、Bi)が含まれていてもよい。中でも、近年青紫色発光素子として盛んに利用されているInGaN 半導体を発光層に用いた半導体発光素子は、発光スペクトルがSmの吸収ピークスペクトルとほぼ一致し、さらに発光素子として高い外部量子効率を有し、外部量子効率の最大値を405 nmに有するため、最も少ない電力で最大の発光効率を得ることができるため好ましい。

## [0029]

また青紫色発光素子としては、固体レーザ、気体レーザ、半導体レーザ素子、発光ダイオード素子、第2高調波を用いた波長変換素子などを用いることができるが、発光スペクトルの線幅が狭く、Smの吸収ピークを効率的に励起することができることから、レーザ素子を用いるのが好ましい。中でも、InGaN半導体を活性層として有する半導体レーザ素子を有するのが特に好ましい。またレーザ素子の形態は、端面発光型あるいは面発光型が好ましい。

#### [0030]

本発明の発光装置における発光体は、Smおよび発光中心材料を担持する役割を果たす 媒質を含む。かかる媒質は、上述した役割のほか、当該Smおよび発光体の結晶場を制御 して吸収・発光波長を最適化する役割を有する。また、発光体に用いられる媒質は、青紫 色発光素子からの励起光を低損失で透過することが重要である。本発明における発光体に 含まれる媒質としては、カチオンとしてSc、Yまたは典型元素を含み、かつ、アニオン としてN、OおよびSの少なくとも1つを含む材料(無機固体材料)が好ましい。かかる 発光体材料としては、たとえば、GaN、AIN、InGaN、InAIN、InGaA 1 N 、 S i 3 N 4 、 G a N P 、 A 1 N P 、 I n G a N P 、 I n A 1 N P 、 I n G a A 1 N P 、GaNAs、AlNAs、InGaNAs、InAlNAs、InGaAlNAs、G a N A s P 、 A 1 N A s P 、 I n G a N A s P 、 I n A 1 N A s P 、 I n G a A 1 N A s P、ZnO、MgO、ZnCdO、ZnMgO、ZnCdMgO、ZnS、ZnSe、Z n S S e 、 Y  $_2$  O  $_3$  、 A 1  $_2$  O  $_3$  、 S i O  $_2$  、 G a  $_2$  O  $_3$  、 S c  $_2$  O  $_3$  、 I n  $_2$  O  $_3$  、 S i  $_{6-7}$  A 1  $_{7}$  $(O, N)_{\beta-z}$   $(O < z \le 4.2)$ 、 $M_x$   $(Si, Al, Ga)_{12}$   $(O, N)_{16}$  (Mは金属)元素、0<x≦2)が挙げられる。本発明においては、媒質がカチオンとしてSc、Yま たは典型元素を含むことで、発光中心材料の発光効率が向上するという効果を発揮できる 。媒質がアニオンとしてNを含む場合には、窒化物ホスト材料の有する化学的安定性、低 損失性を利用した発光体を利用でき、Smの吸収効率および発光体の発光効率がさらに高 められた、高効率な発光装置を実現することができる利点がある。また媒質がアニオンと して〇を含む場合には、酸化物ホスト材料の有する高い生産性を利用でき、優れたSmの 吸収効率および発光体の発光効率を有するとともに、コスト性にも優れた発光装置を実現 することができる利点がある。

## $[0\ 0\ 3\ 1]$

本発明における発光体に用いられる媒質としては、上記中でも、以下の(1) $\sim$ (3)のいずれかであることがより好ましい。

- (1) アニオンとしてNおよびOをともに含む。
- (2) Ga、InおよびAlの窒化物のうち少なくとも1つを含む。
- (3) Y、Si、AlおよびZnの酸化物のうち少なくとも1つを含む。

## [0032]

本発明における媒質として(1)アニオンとしてNおよびOをともに含む材料を用いることで、窒素物ホスト材料が有する化学的安定性、低損失性と、酸化物ホスト材料が有する生産性とを兼ね備えることができ、発光効率とコスト性に優れた発光装置を実現することができる。このような材料としては、上記例示した中で、たとえば、Si $_{6-2}$ Al $_{2}$ (O, N) $_{8-2}$ (O < z  $\leq$  4 . 2)、 $M_{X}$ (Si, Al, Ga) $_{12}$ (O, N) $_{16}$ (Mは金属元素、0 < x  $\leq$  2) が挙げられる。

## [0033]

また本発明における媒質として(2)Ga、InおよびAlの窒化物のうち少なくとも 1つを含む材料を用いることで、Smの吸収効率および発光効率をさらに向上させること ができる。また、窒化物は化学的に安定であるため、信頼性に優れた発光装置を実現する ことができる。このような材料としては、上記例示した中で、たとえば、GaN、AlN 、InGaN、InAlN、InGaAlNが挙げられる。

## [0034]

## [0035]

なお、前記媒質は、発光体が発光する際のエネルギ損失となる多フォノン緩和速度を低減させるためには、フォノンエネルギの小さな材料が好ましく、特にSmを赤色蛍光体として用いる場合には、色純度に優れた650nmel-0発光を増大させるべく結晶場非対称性の高い固体材料が好ましい。このような観点からは、上記例示した中でも、(2)Ga、InおよびA1の窒化物のうち少なくとも1つを含む材料、または、(3)Y、Si、A1およびZnの酸化物のうち少なくとも1つを含む材料が媒質として特に好ましい。さらに、本発明における媒質は、上述した材料が複数含まれていてもよい。特に、カチオンとしてGa、In、A1、Y、Si、Zn のうちの少なくともいずれかを含み、かつ、アニオンとしてN およびOをともに有する金属酸窒化物材料は、上述したカチオンを用いることによる利点と、上述したアニオンとしてN およびOを用いることによる利点とを兼ね備える発光装置を実現できるという格別の効果がある。

#### [0036]

本発明における発光体は、上述した無機固体材料に換えて、エポキシ樹脂、シリコン樹脂、ポリカーボネート樹脂、アクリル樹脂のうちから選ばれる少なくともいずれかを含む有機樹脂を媒質として用いて形成されたものであってもよい。媒質として有機樹脂を用いることによって、前記Sm(および蛍光体)の分散性に優れ、かつ加工性に優れた発光体を得ることができるという利点がある。中でも、またエポキシ樹脂を用いると、吸湿性が低く寸法安定性に優れた媒質とすることができる利点があり、アクリル樹脂を用いると、可視光の透過性が高い媒質とすることができる利点がある。さらに、シリコン樹脂またはポリカーボネート樹脂を用いると、青紫色発光に対する耐久性に優れた媒質とすることができる利点がある。勿論、媒質は上述した有機樹脂を組み合わせて用いてもよい。さらに

、結晶場を制御して吸収・発光波長を最適化する役割を有する上述の無機固体材料にSm および発光中心材料を付活させ、有機樹脂に分散させてもよい。

## [0037]

また、前記媒質としてガラスを用いてもよい。ガラスは有機樹脂と比較して光透過性と耐久性が格段に優れるという利点があり、また、前記Sm、発光体中心材料(および蛍光体)の分散性にも優れ安価であるので、信頼性に優れた発光装置を低コストで製造することができるという利点がある。この場合も、前記Smや発光体中心材料を付活させた無機固体材料をガラスに分散させてもよい。さらに、かかるガラス発光体を上述の有機樹脂で封止してもよく、耐久性が格段に向上する。

## [0038]

本発明における発光体は、白色発光を実現する際の三原色となるRGB 蛍光体をさらに含んでいてもよい。このような蛍光体としては、色温度が高く演色性に優れた白色発光を実現することができる観点から、ピーク波長を $600\sim670$  nm(より好ましくは $60\sim630$  nm)に有する赤色蛍光体と、ピーク波長を $500\sim550$  nm(より好ましくは $530\sim550$  nm)に有する緑色蛍光体と、ピーク波長を $450\sim480$  nm(より好ましくは $450\sim470$  nm)に有する青色蛍光体とを含むことが好ましい。

## [0039]

前記赤色蛍光体、前記緑色蛍光体および前記青色蛍光体は、それぞれ上記範囲内のピーク波長を有するような従来公知の適宜の蛍光体を好適に用いることができるが、それぞれ希土類元素を含んでなるのが好ましい。これらの蛍光体がそれぞれ希土類元素を含むことにより、白色発光を構成する三原色(R,G,B)を簡便に得ることができる。

#### [0040]

本発明において各蛍光体が含む希土類元素としては、たとえば、Sm、Eu、Tb、Tm、La、Ce、Pr、Nd、Gd、Dy、Ho、Er、Yb、Luなどが挙げられる。

## $[0 \ 0 \ 4 \ 1]$

赤色蛍光体の場合には、上記中でもSmおよびEuの少なくともいずれかを発光体中心材料として含むことが好ましい。赤色蛍光体がSmおよびEuの少なくともいずれかを含むことによって、色純度が高く発光効率の高い赤色発光を得ることができるという利点がある。本発明において、吸収体であるSmは必須の構成要素として発光体に含まれるが、Smは600nm付近の発色ピークを有しており、Sm自身を赤色発光体として用いることができる。また、赤色蛍光体としては、発光効率が高く赤色純度に優れたEuを発光体中心材料として用い、Smからのエネルギ遷移によって共に赤色発光させるようにする構成も好ましい。特に、白色発光を得る場合には、赤色発光は青紫色発光に比べ発光効率が劣るので、赤色蛍光体がSmおよびEuをともに含むように構成することで、白色発光の効率を向上させることもできる。

## [0042]

緑色蛍光体の場合には、上記中でもEr、Eu、Tbを発光体中心材料として含むことが好ましい。緑色蛍光体がEr、Eu、Tbを含むことによって、白色発光の演色性に優れ発光効率が高いという利点がある。

#### [0043]

青色蛍光体の場合には、上記中でもTmを発光体中心材料として含むことが好ましい。 青色蛍光体がTmを含むことによって、白色発光の演色性に優れ発光効率が高いという利 点がある。

#### [0044]

なお、本発明に用いる前記赤色蛍光体、前記緑色蛍光体および前記青色蛍光体は、上述した希土類元素以外に、Mn、Cr、V、Tiなどの遷移元素や、上記の希土類元素を含む遷移元素有機金属錯体などを含んでいてもよい。

#### $[0\ 0\ 4\ 5]$

本発明における蛍光体の添加濃度は、上述したSmと同様に、 $0.01\sim10mo1\%$ の範囲内であるのが好ましく、 $0.1\sim5mo1\%$ の範囲内であるのがより好ましい。か

かる範囲内の添加濃度を有する蛍光体を含む発光装置は、たとえば蛍光体をかかる濃度範囲で添加した発光体105材料の微粒子を、Smとともに媒質に均一分散させることで実現することができる。あるいは、蛍光体をかかる濃度範囲でSmとともに添加した発光体105材料の粉末を焼結してターゲットを作製し、レーザアブレーション法やスパッタ法など公知の薄膜形成手法により薄膜化してもよい。

## [0046]

なお、本発明の発光装置は、発光体が前記赤色蛍光体、前記緑色蛍光体および前記青色蛍光体を含んでなるのが好ましいが、RGBのいずれか1または2色のみを含むことによって、任意の可視光を得る発光装置として実現されても勿論よい。

## [0047]

図1に示す例の本発明の発光装置100においては、支持基板101上に、励起光を発 する光源としての青紫色発光素子102が配置され、その上に、媒質にSm103と、三 種の蛍光体(上述した赤色蛍光体、緑色蛍光体、青色蛍光体)104とを均一に付活分散 させた発光体105が配置される。本発明の発光装置における青紫色発光素子102の大 きさおよび配置は、特に制限されないが、図1にはたとえば300μm角の大きさの半導 体レーザ素子を用い、50μmの等間隔でアレイ状に配置されてなる例を示している。発 光体105においてSm103と蛍光体104を担持する媒質としては、上述した無機固 体材料が好ましく用いられる。支持基板101としては、青紫色発光素子102および発 光体105を支持することができるならば、その材質は任意のものを用いることができ、 たとえばガラス、プラスチック、セラミックスなどを用いてよい。また、サファイアなど ⅠⅠⅠ族窒化物半導体のエピタキシャル成長用基板を支持基板101に用いることもでき 、青紫色発光素子102をアレイ状に作り付けた基板をそのまま支持基板として用いれば 、青紫色発光素子102の配置および配線の手間を大幅に省くことができる。また図1に 示す例においては、青紫色発光素子102を仕切る隔壁106が設けられる。隔壁106 は、当該隔壁106に入射した光が蛍光体を含む媒質に向けて高効率に反射されるように 、その表面がたとえばAl、Pt、Agなどの光反射率の高い材料にて形成されるのが好 ましい。

## [0048]

図3は、本発明の好ましい第二の例の発光装置201を簡略化して示す構造斜視図である。図3に示す例の発光装置201においては、媒質にSm204と三種の蛍光体205とを均一に付活分散させ、これを線状に形成した発光体(線状発光体)202と、この線状発光体202の一端より青紫色の励起光を入射可能に配置された青紫色発光素子203とを基本的に備えるように構成される。線状発光体202を形成する媒質としては、上述した無機固体材料以外に、有機樹脂も好ましく用いることができる。発光装置201において用いる青紫色発光素子203としては、発光ダイオード素子や面発光型半導体レーザ素子を用いることができる。図3に示した例の発光装置201は、線状白色光源として用いることができる。

#### [0049]

図4は、本発明の好ましい第三の例の発光装置301を簡略化して示す構造斜視図である。図4に示す例の発光装置301においては、波長変換部としてコア302とクラッド303を有する光ファイバを用い、コア302を導波する励起光の一部がクラッド503側へ漏曳する構造を有する(側面偏光式)と共に、Sm306と、三種の蛍光体307を付活分散させた微粒子状のA1N発光体304をクラッド303に均一に分散させてなる。すなわち、図4に示す例の発光装置301においては、発光体304として光ファイバのクラッド303を利用したものであり、このような構成の発光装置301も本発明の発光装置に包含される。光ファイバとしては、従来公知の適宜のものを用いることができ、特に制限はされないが、Smおよび蛍光体を簡便に分散させることができるなどの理由から、コア302がPMMA(ポリメチルメタアクリレート)などのアクリル系樹脂にて形成され、クラッド303がフッ化ビニリデンやPTFE(ポリテトラフルオロエチレン)などのフッ素系樹脂にて形成された光ファイバ304を用いるのが好ましい。また、フッ

化物ガラスやボロンガラス、シリカなどのガラスファイバを用いても本発明の効果を得ることができる。クラッド303には、光拡散材がさらに含有されていてもよい。発光装置301は、この光ファイバを利用した発光体304の一端より青紫色の励起光を入射可能に配置された青紫色発光素子305とを基本的に備えるように構成される。かかる構成を備える発光装置301は、図3に示した例の発光装置201と同様の形状ではあるが、励起光はコア部302を導波して徐々にクラッド部303に浸透して吸収および発光に寄与するため、図3に示した例の発光装置201と比較して長手の発光装置を構成して均一に発光させることができる。図4に示した例の発光装置301は、線状白色光源として用いることができ、従来の蛍光灯に代わる照明光源や、あるいはこれを編み込んでフレキシブルな面状光源としても用いることができる。

## [0050]

以下、実施例を挙げて本発明をより詳細に説明するが、本発明はこれらに限定されるものではない。

## [0051]

<実施例1>

実施例1では、図1に示した例の発光装置100を作製した。

## [0052]

## [0053]

このように構成された本発明の発光装置100において、青紫色発光素子102に80mAの電流を流したところ、出力30mWで波長405nmのレーザ光が発光体105に入射し、発光体105上表面から白色発光が得られた。

#### $[0\ 0\ 5\ 4\ ]$

なお、媒質であるA 1 N は蛍光体ホスト材料としても機能するため、赤色蛍光体として E u のみ、緑色蛍光体として T b のみ、青色蛍光体として T m のみを上述した濃度で付活分散させても、同様の効果が得られた。

## [0055]

< 実施 例 2 >

実施例2では、図3に示した例の発光装置201を作製した。

#### [0056]

媒質としてアクリル樹脂を用い、これにSmを1mol%添加し、三種の蛍光体(赤色蛍光体:Eu付活 $Y_2$ OS、緑色蛍光体:Eu付活3(Ba,Mg,Mn)O・8Al $_2$ O $_3$ 、青色蛍光体:Ag付活ZnS)を添加して均一に付活分散させた。具体的には、金属Smを1mol%、Eu付活 $Y_2$ OSを3mol%、Eu付活3(Ba,Mg,Mn)O・8Al $_2$ O $_3$ を0.1mol%、Ag付活ZnSを1mol%アクリル樹脂中に均一分散させた後硬化させ、これを直径3mmに整形するというようにして、線状発光体202を形成した。青紫色発光素子205としては、ピーク波長405nmのInGaN半導体を活性層とする半導体レーザ素子を用い、線状発光体202の一端より青紫色の励起光を入射可能に配置した。

[0057]

このように構成された本発明の発光装置201において、青紫色発光素子205に80mAの電流を流したところ、出力30mWで波長405nmのレーザ光が線状発光体202の一端より入射し、線状発光体202の側面およびレーザ光を入射したのと反対側の端面から白色発光が得られた。

[0058]

[0059]

<実施例3>

実施例3では、図4に示した例の発光装置301を作製した。

[0060]

発光体304としては、コア302およびその外周部を同心円状に被覆したクラッド303よりなる光ファイバであって、クラッドにはSmおよび三種の蛍光体(赤色蛍光体:粒径8nmの $Zn_{0.1}Cd_{0.9}Se$ +ノ粒子を3mo1%、緑色蛍光体:粒径8nmのInN+ノ粒子を0.1mo1%、青色蛍光体:粒径4.5nmのInN+ノ粒子を1mo1%)を粒子状のA1N308を均一に分散させたものを用いた。光ファイバは、コア(導径:0.2mm)がPMMAで形成され、クラッド(導径:0.5mm)がPTFEで形成され、クラッド303の屈折率がコア302よりも小さいものを用いた。また、コア302を導光するレーザ光の一部がクラッド303に漏洩するよう、クラッドにおけるフッ化ビニリデンとテトラフルオロエチレンの重合体比を調整した。青紫色発光素子305としては、ピーク波長405nmのInGaN半導体を活性層とする半導体レーザ素子を用い、光ファイバの一端より青紫色の励起光を入射可能に配置した。

 $[0\ 0\ 6\ 1]$ 

このように構成された本発明の発光装置301において、青紫色発光素子305に80mAの電流を流したところ、出力30mWで波長405nmのレーザ光がコア302の一端より入射し、クラッド303から白色発光が得られた。

## 【図面の簡単な説明】

 $[0\ 0\ 6\ 2]$ 

【図1】本発明の好ましい第一の例の発光装置100を簡略化して示す構造断面図である。

【図2】本発明の発光装置において吸収体として付活されたSmの励起スペクトルおよび発光スペクトルを示す図である。

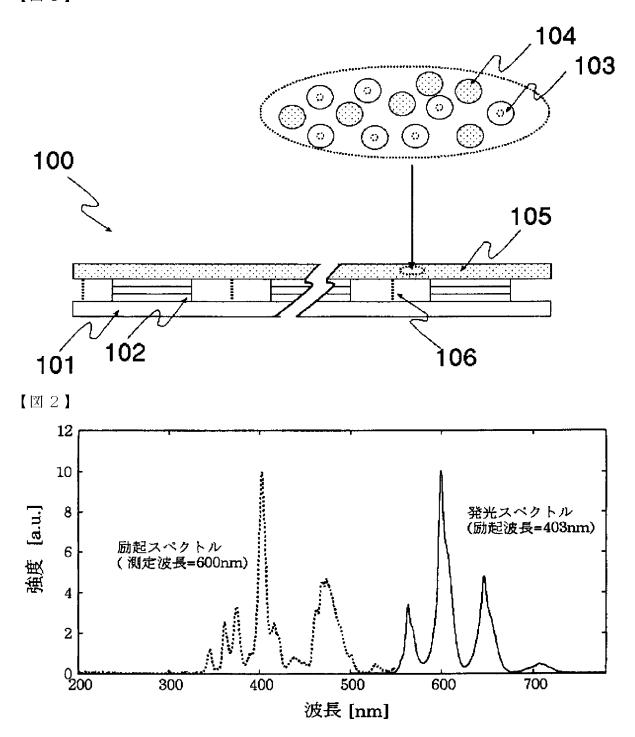
【図3】本発明の好ましい第二の例の発光装置201を簡略化して示す構造斜視図である。

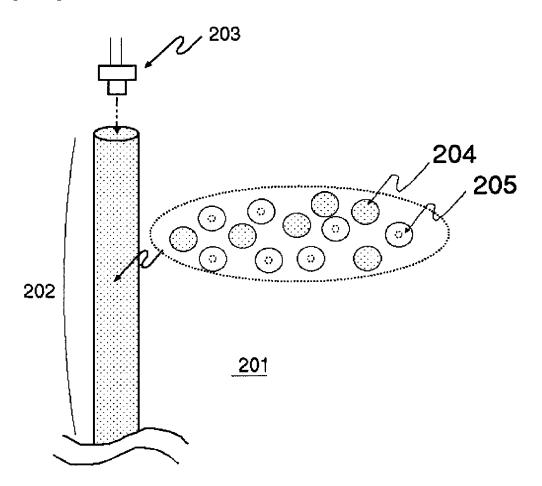
【図4】本発明の好ましい第三の例の発光装置301を簡略化して示す構造斜視図である。

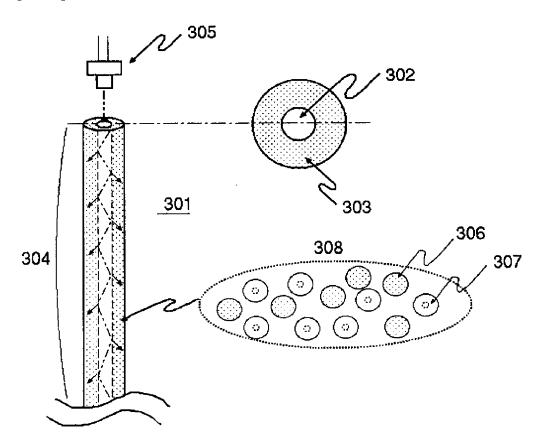
## 【符号の説明】

[0063]

100,201,301 発光装置、102,205,305 青紫色発光素子、103,204,306 Sm、104,205,307 蛍光体、105,202,304 発光体。







【書類名】要約書

【要約】

【課題】 高効率、長寿命で演色性に優れた発光装置を提供する。

【解決手段】 青紫色発光を呈する半導体励起光源と、前記青紫色発光の吸収体としてサマリウム (Sm)を含む固体材料発光体とを備える発光装置。

【選択図】 図1

## 出願人履歷

0000005049 19900829 新規登録

大阪府大阪市阿倍野区長池町22番22号シャープ株式会社 502285309 20020806 新規登録

滋賀県草津市下笠町665-6 川上 養-502284298 20020806 新規登録

京都府相楽郡精華町桜が丘4-7-21 藤田 静雄 3030030131 新規登録

京都府京都市西京区桂坤町48-3

船戸 充 5 0 4 1 2 0 5 8 9 20040326 新規登録

京都府京都市北区紫野雲林院町83 バークシティ北大路227 田部 **勢**津久